ADHESIVE COMPOSITION FOR DENTAL USE

Publication number: JP9309811
Publication date: 1997-12-02

Inventor: OGURI

OGURI MAKOTO; KAZAMA HIDEKI; SATO TAKESHI

Applicant: TOKUYAMA CORP

Classification:

- international: A61K6/00; C09J4/00; A61K6/00; C09J4/00; (IPC1-7):

A61K6/00; C09J4/00

- european:

Application number: JP19960127446 19960522 Priority number(s): JP19960127446 19960522

Report a data error here

Abstract of JP9309811

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a composition causing to drop-off of its polymerization degree, and especially effective for bonding the dentine to prosthetic material such as metal or ceramic. SOLUTION: This adhesive composition for dental use comprises (A) 100 pts.wt. of an acidic group-bearing polymerizable monomer of e.g. formula I (R1 is H, methyl, etc.,; Z is oxycarbonyl group, amido group, etc.,; R2 is a lone pair, 1-30C organic residue, etc.,; X is phosphate group, etc.,; (1) is a positive number of 1-4; (m) and (n) are each positive number of 1 or 2; when Z is oxycarbonyl or amido, R2 is not a lone pair), (B) 0.01-20 pts.wt. of an aryl borate compound of formula II (R<3>, R<4> and R<5> are each an alkyl, etc.,; R<6> and R<7> are each H, a halogen, etc.,; L<+> is a metallic cation, etc.,) (e.g. a trialkylphenylboron) and (C) 50-900 pts.wt. of a filler.

Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide

(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平9-309811

(43)公開日 平成9年(1997)12月2日

(51) Int.Cl. ⁶		裁別記号	庁内整理番号	FΙ			技術表示箇所
A 6 1 K	6/00			A 6 1 K	6/00	Α	
C 0 9 J	4/00	JBG		C 0 9 J	4/00	JBG	

審査請求 未請求 請求項の数2 OL (全 18 頁)

(21)出願番号	特顧平8-127446	(71)出願人 000003182
		株式会社トクヤマ
(22)出顧日	平成8年(1996)5月22日	山口県徳山市御影町1番1号
		(72)発明者 小栗 真
		山口県徳山市御影町1番1号 株式会社
		クヤマ内
		(72)発明者 風間 秀樹
		山口県徳山市御影町1番1号 株式会社
		クヤマ内
		(72)発明者 佐藤 猛
		山口県徳山市御影町1番1号 株式会社
		クヤマ内
		Z C C C C C C C C C C C C C C C C C C C

(54)【発明の名称】 歯科用接着性組成物

(57)【要約】

【課題】 酸性基含有重合性単量体が存在する酸性条 件下においても、髙い歯質接着強度を有する歯科用接着 性組成物を提供する。

【解決手段】 100重量部の酸性基含有重合性単量 体、0.01~20重量部のアリールボレート化合物及 び50~900重量部の充填剤を含んでなる歯科用接着 性組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】(A)酸性基含有重合性単量体 100重量部、(B)アリールボレート化合物 0.01~20重量部、及び(C)充填剤 50~900重量部を含んでなることを特徴とする歯科用接着性組成物。

1

【請求項2】(A)酸性基含有重合性単量体 100重 が3 量部、(B)アリールボレート化合物 0.01~20 はな 重量部、(C)充填剤 (A)と(D)の合計100重 びラ 量部に対して50~900重量部、及び(D)重合性単 重合 量体 {(A)成分を除く}10~900重量部を含んで 10 た。 なることを特徴とする歯科用接着性組成物。 (0)

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、歯科用材料、特に 歯科用の接着材料として有用な組成物に関する。

[0002]

【従来の技術】従来、齲蝕等により損傷を受けた歯の修復には、金属やセラミックス等の補綴物をリン酸亜鉛セメント、ユージノールセメント等で接着させていた。しかし、これらの材料は歯質との接着力が弱く、脱落や二 20次齲蝕等の問題が生じており、この欠点を改良する目的でレジンセメント等の接着材料が開発されてきた。これらの接着材料には酸性基含有重合性単量体が含まれているものが多いが、このような酸性条件下では、一般的なレドックス開始剤である過酸化物/3級アミンからなる重合触媒を用いた場合にはアミンの4級化で重合性が低下し、臨床上充分な接着力が得られなかったり、また着色するなどの問題点があった。

【0003】一方、有機ホウ素化合物をラジカル重合開始剤に用いる例として、トリアルキルホウ素化合物を酸 30素の存在下分解して重合性不飽和化合物を重合させることが知られている。しかし、有機ホウ素化合物は空気中では非常に不安定で発火等の危険性があり、一般的に用いるのは困難であった。

【0004】また、特開平6-329712及び特開平8-3210には酸性化合物、重合性不飽和化合物及び4配位ホウ素化合物であるボレート系重合開始剤からなる重合性組成物が開示されている。しかし、ここで用いられている酸性化合物は、ボレートを分解してラジカルを発生させる為に添加されておりそれ自体は重合しない40為、硬化体の強度が充分に得られず、歯科用の接着材料として用いた場合には強度が不十分であった。また、術後に重合しない酸が残った状態では歯髄へのダメージが懸念される。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、酸性基含有 重合性単量体が存在する酸性条件下においても、高い接 着強度を示す歯科用接着性組成物を提供することを目的 とする。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記技術課題を克服すべく鋭意研究を重ねた結果、酸性基含有 2 がエステル基またはアミド基の場合にはR、は結合手とはならない。重合性単量体、アリールボレート化合物及び充填剤を組合せることにより、酸性条件下においても重合性が高く歯質との接着性に優れることを見いたした。

【0007】即ち、本発明は、(A)酸性基含有重合性 単量体 100重量部、(B)アリールボレート化合物 0.01~20重量部、及び(C)充填剤 50~9 00重量部を含んでなる歯科用接着性組成物である。 【0008】本発明に使用する(A)成分である酸性基 含有重合性単量体は、1分子中に少なくとも1つの酸性 基と少なくとも1つの重合性不飽和基を持つ重合性単量 体であれば特に限定されず、公知の化合物を用いること ができる。

【0009】酸性基としてはリン酸基、カルボン酸基、 無水カルボン酸基、スルホン酸基等が好ましい。代表的 なリン酸基、カルボン酸基、無水カルボン酸基、及びス ルホン酸基を有する重合性単量体を下記一般式(I)で 示す。

[0010]

【化1】

$$\left\{ \begin{pmatrix} R_1 \\ CH_2=C-Z \end{pmatrix} \xrightarrow{t} R_2 \right\}_{m} (X)_{n}$$
 (1)

【0011】[上記一般式中、R,は水素原子又はメチル基、Zはオキシカルボニル基(-COO-)、アミド基(-CONH-)、またはフェニレン基(-C。H¹、-)を表し、R,は結合手、またはエーテル結合及び/又はエステル結合を有していてもよい2~6 価の炭素数1~30の有機残基、Xはリン酸基、カルボン酸基、無水カルボン酸基、又はスルホン酸基を含有する基を表し、1は1~4の正数を、mおよびnは1又は2の正数を表す。但し、Zがオキシカルボニル基またはアミド基の場合にはR,は結合手とはならない。]

上記一般式(1)中、Xはリン酸基、カルボン酸基、無水カルボン酸基、スルホン酸基を含有する基であり、その構造は特に限定されることはないが、好ましい具体例は次の通りである。

[0012]

【化2】

【0013】上記一般式(1)中、R,の構造は特に制限されることはなく、結合手、または公知のエーテル結合及び/またはエステル結合を有してもよい $2\sim6$ 価の炭素数 $1\sim30$ の有機残基が採用され得るが、該有機残基を具体的に例示すると次の通りである。尚、R,が結合手の場合とは基Zと基Xが直接結合した状態をいい、Zがオキシカルボニル基またはアミド基の場合にはR, は結合手とはならず、上記有機残基となる。

[0014] [化3]

-- CH2CH2- -- (CH2-)4 -- (CH2-)5

【0015】一般式(1)で表される酸性基含有重合性 単量体の好ましい具体例を挙げると次の通りである。

50 [0016]

【化4】 CH2=C(R1)COO(CH2)4CH [0017] 【化5】

СН₂=С(R₁)СОО(СН₂)₁₀СН СО₂Н СО₂Н

5

CH2=C(R1)COO(CH2)12

10

 $CH_2=C(R_1)COOCH_2CH_2OCO$

COOH CH2=C(R1)COOCH2CH2OCO

20 CH₂=C(R₁)COOCH₂CH₂O

CH₂=C(R₁)COOCH₂CH₂O -

30

 $\mathtt{CH_2} \!\!=\!\! \mathtt{C}(\mathtt{R_1}) \mathtt{COOCH_2CH_2OCOCH_2CH_2CHCH_2OCOC(R_1)} \!\!=\!\! \mathtt{CH_2}$

 $\mathsf{CH}_2 \!\!=\!\! \mathsf{C}(\mathsf{R}_1) \mathsf{COOCH}_2 \mathsf{CHCH}_2 \mathsf{OCH}_2 \mathsf{CH}_2 \mathsf{OCH}_2 \mathsf{CHCH}_2 \mathsf{OCOC}(\mathsf{R}_1) \!\!=\!\! \mathsf{CH}_2$

 $\mathsf{CH_2CH_2O}(\mathsf{CH_2CH_2O})\!\!/\!\!\mathsf{COC}(\mathsf{R_1})\!\!=\!\!\mathsf{CH_2}$

I + m + n = 3.5

[0018] [化6]

20

30

9 CH₂=C(R₁)CONHCH₂CH₂COOH

$$CH_2=C(R_1)CONH$$
 CH_2 $COOH$

[0019] [化7] 10 CH₂=C(R₁)COOCH₂CH₂CH₂SO₃H

CH2=C(R1)COO(CH2)eSO3H

CH2=C(R1)COO(CH2)10SO3H

CH2=C(R1)CONHCH2CH2SO3H

[0020] その他、ビニル基に直接リン酸基が結合したビニルホスホン酸類や、アクリル酸、メタクリル酸、ビニルスルホン酸等も酸性基含有重合性単量体の好ましい具体例として挙げられる。

【0021】 これらの酸性基含有重合性単量体は単独でまたは二種以上を混合して用いることができる。

【0022】本発明に使用する(B)成分であるアリー 40 ルボレート化合物の代表的なものを一般式で示すと、下 記一般式(2)

[0023]

[{168]

$$R_7$$
 R_3 R_5 R_4 L^+ (2)

【0024】(但し、R,、R,およびR,はそれぞれ同種あるいは異種の置換されていてもよいアルキル基、ア 50 リール基、アラルキル基、アルケニル基であり、R。ま たはR,は水素原子、ハロゲン原子、置換されていても よいアルキル基またはフェニル基であり、L・は金属陽 イオン、4級アンモニウムイオン、4級ビリジニウムイ オン、4級キノリニウムイオンまたはホスホニウムイオ ンである。)で示され、1分子中に少なくとも1個のホ ウ素-アリール結合を有するボレート化合物である。

11

【0025】ホウ素-アリール結合をまったく有しない ボレート化合物は保存安定性が極めて悪く、空気中の酸 素と容易に反応して分解するため好ましくない。

【0026】好適に使用されるアリールボレート化合物 10 を具体的に例示すると、1分子中に1個のアリール基を 有するボレート化合物として、トリアルキルフェニルホ ウ素、トリアルキル (p-クロロフェニル) ホウ素、ト リアルキル (p-フロロフェニル) ホウ素、トリアルキ ル(3,5-ビストリフロロメチル)フェニルホウ素、 トリアルキル[3,5-ビス(1,1,1,3,3,3 -ヘキサフロロ-2-メトキシ-2-プロビル)フェニ ル] ホウ素、トリアルキル (p-ニトロフェニル) ホウ 素、トリアルキル (m-ニトロフェニル) ホウ素、トリ アルキル (p-ブチルフェニル) ホウ素、トリアルキル 20 (m-ブチルフェニル) ホウ素、トリアルキル (p-ブ チルオキシフェニル) ホウ素、トリアルキル (m-ブチ ルオキシフェニル)ホウ素、トリアルキル(p-オクチ ルオキシフェニル) ホウ素、トリアルキル (m-オクチ ルオキシフェニル) ホウ素 (アルキル基はn-ブチル 基、n-オクチル基、n-ドデシル基等)のナトリウム 塩、リチウム塩、カリウム塩、マグネシウム塩、テトラ ブチルアンモニウム塩、テトラメチルアンモニウム塩、 テトラエチルアンモニウム塩、メチルピリジニウム塩、 キノリニウム塩、エチルキノリニウム塩、ブチルキノリ ニウム塩等を挙げることができる。

【0027】また、1分子中に2個のアリール基を有す るボレート化合物としては、ジアルキルジフェニルホウ 素、ジアルキルジ (p-クロロフェニル) ホウ素、ジア ルキルジ (p-フロロフェニル) ホウ素、ジアルキルジ (3,5-ビストリフロロメチル)フェニルホウ素、ジ アルキルジ[3,5-ビス(1,1,1,3,3,3-ヘキサフロロ-2-メトキシ-2-プロピル)フェニ ル] ホウ素、ジアルキルジ (p-ニトロフェニル) ホウ 40 ロロフェニル) トリフェニルホウ素、(3,5-ビスト: 素、ジアルキルジ (m-ニトロフェニル) ホウ素、ジア ルキルジ (p-ブチルフェニル) ホウ素、ジアルキルジ (m-ブチルフェニル) ホウ素、ジアルキルジ (p-ブ チルオキシフェニル) ホウ素、ジアルキルジ (m-ブチ ルオキシフェニル) ホウ素、ジアルキルジ (p-オクチ ルオキシフェニル) ホウ素、ジアルキルジ (m-オクチ ルオキシフェニル)ホウ素(アルキル基は上記と同様) のナトリウム塩、リチウム塩、カリウム塩、マグネシウ ム塩、テトラブチルアンモニウム塩、テトラメチルアン

ジニウム塩、エチルピリジニウム塩、ブチルピリジニウ ム塩、メチルキノリニウム塩、エチルキノリニウム塩、 ブチルキノリニウム塩等が挙げられる。

【0028】さらに、1分子中に3個のアリール基を有 するボレート化合物としては、モノアルキルトリフェニ ルホウ素、モノアルキルトリ (p-クロロフェニル) ホ ウ素、モノアルキルトリ (p-フロロフェニル) ホウ 素、モノアルキルトリ(3,5-ビストリフロロメチ ル) フェニルホウ素、モノアルキルトリ[3,5-ビス (1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフロロー2-メトキ シ-2-プロピル) フェニル] ホウ素、モノアルキルト リ (p-ニトロフェニル) ホウ素、モノアルキルトリ (m-ニトロフェニル) ホウ素、モノアルキルトリ(p -ブチルフェニル) ホウ素、モノアルキルトリ (m-ブ チルフェニル) ホウ素、モノアルキルトリ (p-ブチル オキシフェニル) ホウ素、モノアルキルトリ (m-ブチ ルオキシフェニル) ホウ素、モノアルキルトリ (p-オ クチルオキシフェニル) ホウ素、モノアルキルトリ(m - オクチルオキシフェニル) ホウ素 (アルキル基は上記 と同様)のナトリウム塩、リチウム塩、カリウム塩、マ グネシウム塩、テトラブチルアンモニウム塩、テトラメ チルアンモニウム塩、テトラエチルアンモニウム塩、メ チルピリジニウム塩、エチルピリジニウム塩、ブチルピ リジニウム塩、メチルキノリニウム塩、エチルキノリニ ウム塩、ブチルキノリニウム塩等が挙げられる。

【0029】1分子中に4個のアリール基を有するボレ ート化合物としては、テトラフェニルホウ素、テトラキ ス (p-クロロフェニル) ホウ素、テトラキス (p-フ ロロフェニル) ホウ素、テトラキス(3,5-ビストリ エチルビリジニウム塩、ブチルビリジニウム塩、メチル 30 フロロメチル)フェニルホウ素、テトラキス[3,5] ビス (1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフロロー2-メ トキシ-2-プロビル)フェニル]ホウ素、テトラキ ス (p-ニトロフェニル) ホウ素、テトラキス (m-ニ トロフェニル) ホウ素、テトラキス (p-ブチルフェニー ル) ホウ素、テトラキス (m-ブチルフェニル) ホウ 素、テトラキス (p-ブチルオキシフェニル) ホウ素、 テトラキス (m-ブチルオキシフェニル) ホウ素、テト ラキス (p-オクチルオキシフェニル) ホウ素、テトラ キス (m-オクチルオキシフェニル) ホウ素、 (p-フ リフロロメチル)フェニルトリフェニルホウ素、(p-ニトロフェニル) トリフェニルホウ素、(m-ブチルオ キシフェニル)トリフェニルホウ素、(p-ブチルオキ シフェニル) トリフェニルホウ素、(m-オクチルオキ シフェニル) トリフェニルホウ素、(p-オクチルオキ シフェニル) トリフェニルホウ素、(アルキル基は上記 と同様)のナトリウム塩、リチウム塩、カリウム塩、マ グネシウム塩、テトラブチルアンモニウム塩、テトラメ チルアンモニウム塩、テトラエチルアンモニウム塩、メ モニウム塩、テトラエチルアンモニウム塩、メチルビリ SO チルビリジニウム塩、エチルビリジニウム塩、ブチルビ

リジニウム塩、メチルキノリニウム塩、エチルキノリニ ウム塩、ブチルキノリニウム塩等が挙げられる。

【0030】保存安定性を考慮すると、1分子中に3個 または4個のアリール基を有するボレート化合物を用い ることがより好ましい。

【0031】当該ボレート化合物は1種または2種以上 を混合して用いることも可能である。

【0032】とれらのアリールボレート化合物は、酸性 基含有重合性単量体100重量部に対して0.01~2 ①重量部の範囲で添加するのが好ましい。より好ましく 10 タクリレート共重合体、ポリ塩化ビニル、ポリスチレー は0.05~15重量部の範囲である。0.01重量部 未満では重合性が低下し、20重量部より多い場合には 硬化体の諸物性、例えば耐候性が低下する為好ましくな 64.

【0033】本発明に使用する(C)成分である充填剤 は、本発明の歯科用接着性組成物の硬化体に臨床に耐え うるだけの強度を与えるために必要であり、一般に用い られる無機充填剤、有機充填剤が何ら制限なく用いられ

【0034】無機充填剤を具体的に例示すると、石英、 シリカ、シリカーアルミナ、シリカーチタニア、シリカ -ジルコニア、シリカ-マグネシア、シリカ-カルシ ア、シリカーバリウムオキサイド、シリカーストロンチ ウムオキサイド、シリカーチタニアーナトリウムオキサ イド、シリカーチタニアーカリウムオキサイド、シリカ ーアルミナーナトリウムオキサイド、シリカーアルミナ -カリウムオキサイド、チタニア、ジルコニア、アルミ ナ等が挙げられる。

【0035】とれら無機充填剤は、シランカップリング 剤に代表される表面処理剤で処理しても何ら差し仕えは 30 ない。表面処理の方法は公知の方法で行えばよく、シラ ンカップリング剤は、アーメタクリロキシプロピルトリ メトキシシラン、ε-メタクリロキシオクチルトリメト キシシラン、ビニルトリメトキシシラン等が好適に用い

【0036】また、酸性溶液下で陽イオンを溶出するイ オン溶出性フィラーも好適に用いられる。該イオン溶出 性フィラーを具体的に例示すると、水酸化カルシウム、 水酸化ストロンチウム等の水酸化物、酸化亜鉛、ケイ酸 塩ガラス、フルオロアルミノシリケートガラス、バリウ 40 合性単量体は公知の化合物を何等制限なく使用できる。 ムガラス、ストロンチウムガラス等が挙げられる。中で も、硬化体の耐着色性の点でフルオロアルミノシリケー トガラスが最も優れており、好適である。該フルオロア ルミノシリケートガラスは歯科用セメントとして使用さ れる公知の物が使用できる。一般的に知られているフル オロアルミノシリケートガラスの組成は、イオン重量パ ーセントで、珪素、10~33;アルミニウム、4~3 0;アルカリ土類金属、5~36;アルカリ金属、0~ 10;リン、0.2~16;フッ素、2~40及び残量

の一部または全部をマグネシウム、ストロンチウム、バ リウムで置換したものも好ましく、特にストロンチウム は硬化体にX線不透過性と高い強度を与えるためしばし ば好適に使用される。

【0037】有機充填剤を具体的に例示すると、ポリメ チルメタクリレート、ポリエチルメタクリレート、メチ ルメタクリレート-エチルメタクリレート共重合体、エ チルメタクリレートーブチルメタクリレート共重合体、 メチルメタクリレートートリメチロールプロパントリメ ン、塩素化ポリエチレン、ナイロン、ポリサルホン、ポ リエーテルサルホン、ポリカーボネート等が挙げられ

【0038】また、無機酸化物とポリマーの複合体を粉 砕したような無機有機複合充填材も好適に使用される。 【0039】上述した無機充填剤、有機充填剤を用いた 場合には歯科用レジンセメントとなり、イオン溶出性フ ィラーを用いた場合にはグラスアイオノマーセメントと なる。

【0040】とれら充填剤の形状は特に限定されず、通 20 常の粉砕により得られる様な粉砕形粒子、あるいは球状 粒子でもよい。

【0041】とれら充填剤の粒子径は、特に限定される ものではないが、操作性の点で100μm以下のものが 好適に使用される。これら充填剤の添加量は酸性基含有 重合性単量体100重量部に対して、50~900重量 部の範囲が好ましい。より好ましくは100~800重 骨部である。

【0042】50重量部未満では材料の物理的強度が低 下し、900重量部より多い場合は酸性基含有重合性単 量体とのなじみが悪くなり、操作性が低下する。尚、下 記酸性基含有重合性単量体以外の他の重合性単量体をさ らに配合する場合は、全ての重合性単量体を100重量 部として計算する。

【0043】本発明の歯科用接着性組成物は、粘度の調 節、あるいはその他の物性の調節のために、酸性基含有 重合性単量体以外の他の重合性単量体を混合して重合す ることも有用である。

【0044】本発明に使用する(D)成分である他の重 好ましい他の重合性単量体の具体例を示すと、メチル (メタ) アクリレート、エチル (メタ) アクリレート、 グリシジル (メタ) アクリレート、2 -シアノメチル (メタ) アクリレート、ベンジル (メタ) アクリレー・ ト、ポリエチレングリコールモノ (メタ) アクリレー ト、アリル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシエチ ル (メタ) アクリレート、グリシジル (メタ) アクリレ ート、3-ヒドロキシプロビル (メタ) アクリレート、 グリセリルモノ (メタ) アクリレート等のモノ (メタ) 酸素のものが好適に使用される。上記アルカリ土類金属 50 アクリレート系単量体:エチレングリコールシ(メタ)

アクリレート、ジエチレングリコールジ (メタ) アクリ レート、トリエチレングリコールジ (メタ) アクリレー ト、ノナエチレングリコールジ (メタ) アクリレート、 プロピレングリコールジ (メタ) アクリレート、ジプロ ピレングリコールジ(メタ)アクリレート、2、2'-ピス「4-(メタ) アクリロイルオキシエトキシフェニ ル] プロパン、2、2'-ビス[4-(メタ) アクリロ イルオキシエトキシエトキシフェニル]プロパン、2. 2'-ビス[4-(メタ)アクリロイルオキシエトキシ エトキシエトキシエトキシエトキシエトキシフ 10 ェニル] プロパン、2、2'-ビス {4-[3-(メ タ) アクリロイルオキシ-2-ヒドロキシプロポキシ] フェニル)プロパン、1,4-ブタンジオールジ(メ タ) アクリレート、1、6-ヘキサンジオールジメタク リレート、トリメチロールプロパントリ (メタ) アクリ レート、ウレタン (メタ) アクリレート、エポキシ (メ タ) アクリレート、等の多官能(メタ) アクリレート系 単量体等が挙げられる。

15

【0045】更に、上記(メタ)アクリレート系単量体以外の他の重合性単量体を混合して重合することも可能である。これらの他の重合性単量体を例示すると、フマル酸・エチル、フマル酸・ジェチル、フマル酸・フェニル等のフマル酸エステル化合物;スチレン、ジビニルベンゼン、αーメチルスチレン、ダイマー等のスチレン、αーメチルスチレン誘導体;ジアリルフタレート、ジアリルテレフタレート、ジアリルカーボネート、アリルジグリコールカーボネート等のアリル化合物等を挙げることができる。これらの他の重合性単量体は単独でまたは二種以上を混合して用いることができる。

【0046】 これらの他の重合性単量体の添加量は、酸性基含有重合性単量体100重量部に対して10~900重量部の範囲が好ましく、より好ましくは20~800重量部の範囲である。

【0047】さらに、本発明の歯科用接着性組成物には他の熱重合用、光重合用に用いられる公知の重合開始剤との併用も可能である。他の重合開始剤に何等制限はないが、好適に使用される他の重合開始剤を例示すれば、熱重合開始剤としては、tーブチルヒドロペルオキシド、クメンヒドロペルオキシド、過酸化ジセラウロイル、過酸化ジクミル、過酸化アセチル、過酸化ラウロイル、過酸化ベンゾイル等の過酸化物、アゾビスイソブチロニトリル等のアゾ化合物が挙げられる。

【0048】また、光重合開始剤として、カンファーキノン、ベンジル、αーナフチル、アセトナフテン、ナフトキノン、p,p'ージメトキシベンジル、p,p'ージクロロベンジルアセチル、1,2ーフェナントレンキノン、1,4ーフェナントレンキノン、3,4ーフェナントレンキノン、9,10ーフェナントレンキノン等のαージケトン類 2,4ージエチルチオキサントン等の

チオキサントン類、2-ベンジルージメチルアミノー1-(4-モルフォリノフェニル)ーブタノンー1、2-ベンジルージエチルアミノー1-(4-モルフォリノフェニル)ーブタノンー1、2-ベンジルージエチルアミノー1-(4-モルフォリノフェニル)ープロパノンー1、2-ベンジルージエチルアミノー1-(4-モルフォリノフェニル)ープロパノンー1、2-ベンジルージメチルアミノー1-(4-モルフォリノフェニル)ーベンタノンー1、2-ベンジルージエチルアミノー1-(4-モルフォリノフェニル)ーベンタノンー1、2-ベンジルージエチルアミノー1-(4-モルフォリノフェニル)ーベンタノン-1等の α (4-モルフォリノフェニル)ーベンタノン-1等の α (2、6-ジメトキシベンゾイル)-2、4、4-トリメチルベンチルフォスフィンオキサイド等のアシルフォスフィンオキサイド誘導体が挙げられる。

【0050】上記重合開始剤はそれぞれ単独で用いられるだけでなく、必要に応じて複数の種類を組み合わせて用いることもできる。

【0051】前述した無機充填剤、有機充填剤等を加えて歯科用レジンセメントとして用いる場合には、重合触媒として必須成分であるアリールボレート化合物に加えて、重合後の着色がひどくならない程度に過酸化ベンゾイル等の過酸化物及びジメチルーpートルイジン等のア30 ミンの添加が、重合速度の調節等の点で好適である。さらに、カンファーキノン等のαージケトン類及びジメチルアミノ安息香酸エチルエステル等のアミンの添加により、化学、光のデュアルキュア型のレジンセメントとして好適に用いられる。

【0052】また、前述のイオン溶出性フィラーを加えて歯科用グラスアイオノマーセメントとして用いる場合には、重合触媒として必須成分であるアリールボレート化合物にカンファーキノン等のαージケトン類及びジメチルアミノ安息香酸エチルエステル等のアミンを組み合わせることが好適である。一般的なグラスアイオノマーセメントの重合は、酸性基含有重合性単量体とイオン溶出性フィラーとのキレート結合による架橋が主であるが、上述したグラスアイオノマーセメントは、さらに化学重合及び光重合を備えたトリブルキュア型として好適に用いられる。

【0053】これらの重合開始剤の添加量は、酸性基含有重合性単量体と必要に応じて配合する他の重合性単量体の合計100重量部に対して、0.01~20重量部の範囲が好ましい。

α-ジケトン類、2,4-ジエチルチオキサントン等の 50 【0054】本発明の組成物において、その性能を低下

させない範囲で、有機溶媒、増粘剤等を添加することが 可能である。当該有機溶媒としては、メタノール、エタ ノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブ タノール、2-ブタノール、2-メチル-1-プロパノ ール、2-メチル-2-プロパノール、2-メチル-2 ーブタノール、2ープロペンー1ーオール、2ープロピ ン-1-オール、1,2-エタンジオール、1,2-ブ ロパンジオール、1,3-プロパンジオール、1,3-ブタンジオール、1,4-ブタンジオール、2,3-ブ リコール、プロバンジオール、ブタンジオール、ペンタ ンジオール、ブテンジオール、グリセリン、トリメチロ ールプロパン、ヘキサントリオール、アリルアルコー ル、ジエチレングリコール、ジエチレングリコールモノ メチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチルエー テル、トリエチレングリコール、トリエチレングリコー ルモノメチルエーテル、テトラエチレングリコール、プ ロピレングリコール、ジプロピレングリコール、トリブ ロピレングリコール、2ーメトキシエタノール、2ーエ ル、2ーイソプロポキシエタノール、2ープトキシエタ ノール、1ーメトキシー2ープロパノール、1ーエトキ シー2ープロパノール、ジプロピレングリコール、ジブ ロピレングリコールモノメチルエーテル、トリプロピレ ングリコールモノメチルエーテル、グリセリンエーテル 等のアルコール類またはエーテル類、アセトン、メチル エチルケトン等のケトン類、ヘキサン、ヘプタン、オク タン、トルエン、ジクロロメタン、クロロホルム、酢酸 エチル、酢酸プロピル、ジメチルスルホキシド等があげ られる。

【0055】中でも、生体に対する為害作用の少ないも のが望ましく、エタノール、1-プロパノール、2-プ ロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、2-メ チルー1-プロバノール、2-メチルー2-プロバノー ル、2-メチル-2-ブタノール、2-プロペン-1-オール、2-プロピン~1-オール、1,2-エタンジ オール、1,2-プロパンジオール、1,3-プロパン ジオール、1、3-ブタンジオール、1、4-ブタンジ オール、2、3-ブタンジオール、1、5-ペンタンジ オール、エチレングリコール、プロバンジオール、ブタ 40 -3-メタクリロイルオキシプロポキシ)フェニル)プ ンジオール、ペンタンジオール、グリセリン、トリメチ ロールプロパン、ヘキサントリオール、アリルアルコー ル、ジェチレングリコール、ジェチレングリコールモノ メチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチルエー テル、トリエチレングリコール、トリエチレングリコー ルモノメチルエーテル、テトラエチレングリコール、ブ ロピレングリコール、ジプロピレングリコール、トリブ ロビレングリコール、ジプロビレングリコール、ジプロ ピレングリコールモノメチルエーテル、トリプロピレン

グリコールモノメチルエーテル、グリセリンエーテル、 アセトン等が好適であり、特にエタノール、プロバノー ル、エチレングリコール、プロパンジオール、アセトン 等が最も好適に使用される。

【0056】上記有機溶媒は必要に応じ複数を混合して 用いることも可能である。

【0057】本発明における歯科用接着性組成物の包装 形態は、保存安定性を損なわない事を条件に適宣決定す ることができる。例えば、酸性基含有重合性単量体、そ タンジオール、1,5-ペンタンジオール、エチレング 10 の他の重合性単量体を主成分とする液と、アリールボレ ート化合物及び充填剤を主成分とする粉を別個に包装 し、使用時に混合することが可能である。また、酸性基 含有重合性単量体と充填剤を主成分とするペーストと、 その他重合性組成物、アリールボレート化合物及び充填 剤からなるペーストを別個に包装し、使用時に混合する ことも可能である。

[0058]

【発明の効果】本発明の歯科用接着性組成物は、酸性基 含有重合性単量体が、アリールボレート化合物の分解を トキシエタノール、2ー(メトキシエトキシ)エタノー 20 開始させるとともにそれ自体も重合可能な為、重合性の 低下がなく歯質との接着性に優れる。また、本発明の組 成物を重合させた硬化体はアミンの酸化による着色もな いため耐候性に優れている。従って、歯科用接着材料と して有効であり、特に金属、セラミックス等の補綴物と 歯質との接着に有効である。

[0059]

【実施例】以下、実施例により本発明を具体的に示す が、本発明はこの実施例によって何等限定されるもので はない。尚、実施例中に使用した化合物の略称または構 30 造を下に示す。

【0060】(1)略称または構造

PM: 2-メタクリロイルオキシエチル ジハイドロジ ェンホスフェート

PM2: ビス(2-メタクリロイルオキシエチル) イドロジェンホスフェート

MAC-10:11-メタクリロイルオキシー1, 1=ウンデカンジカルボン酸

AMPS:2-アクリルアミド-2-メチルスルホン酸 bis-GMA: 2, 2-ピス(4-(2-ヒドロキシ ロパン

D-2.6E:2, 2-UX(4-(yy))トキシ) フェニル) プロパン

3G:トリエチレングリコールジメタクリレート

BPO: 過酸化ベンゾイル

DMPT:ジメチル-p-トルイジン

[0061]

【化9】

, ,

4m-C4PBNa;
$$C_4H_9O$$
 OC_4H_9 OC_4H_9 OC_4H_9

[0062]

【化10】

m-BuPBNa;
$$C_4H_9$$
 C_4H_9 C_4H_9

m-OcPBNa;
$$C_8H_{17}$$
 B^2 C_8H_{17} C_8H_{17}

NPBNa; NO₂-
$$\longrightarrow$$
 B= \longrightarrow NO₂ NO₂N SPBNa; \longrightarrow B= \longrightarrow Na⁺

[0063]

【化11】

DMPBNa

【化12】 [0064]

【0065】F-1:平均粒径9μmの石英粉末(非球 状形の粉砕品)を1重量%のγ-メタクリロキシプロピ ルトリメトキシシランで表面処理した充填材。

【0066】F-2:平均粒径0.2 µmの球状のシリ カージルコニアを2重量%のγ-メタクリロキシプロビ ルトリメトキシシランで表面処理した充填材。

ス(トクソーグラスアイオノマーセメントパウダー(ト クヤマ社製))

F-4:F-2をbis-GMA60重量部と3G40 重量部の溶液に分散させ、触媒にアゾビスイソブチロニ トリルを用いて加熱重合により硬化物を得、次いでこの 硬化物を粉砕して得た無機有機複合充填材。

【0068】(2)エナメル質、象牙質接着強度 屠殺後24時間以内に牛前歯を抜去し、注水下、#80 0のエメリーペーパーで唇面に平行になるようにエナメ

圧縮空気を約10秒間吹き付けて乾燥した後、ビスタイ トレジンセメント (トクヤマ社製) に付属のコンディシ ョナーを塗布し、10秒間放置後水洗し、圧縮空気を約 5秒間吹き付けた。次いでこの平面に直径4mmの孔の 開いた両面テープを固定して模擬窩洞を形成した。この 模擬窩洞内にビスタイトレジンセメント付属のプライマ 【0067】F-3:フルオロアルミノシリケートガラ 40 一を塗布し、30秒間放置した後圧縮空気を約5秒間吹 き付けた。その後、実施例または比較例の歯科用接着性 組成物を模擬窩洞内に充填した後、その上から直径8 m 試験片を作製した。

> 【0069】上記接着試験片を37℃の水中に24時間 浸漬した後、引っ張り試験機(オートグラフ、島津製作 所製)を用いてクロスヘッドスピード10mm/min にて歯牙との接着強度を測定した。

【0070】実施例1

ル質または象牙質平面を削り出した。次にこれらの面に 50 3gのPMから成る液と0.3gのPBNaと7gのF

- 1から成る粉末をあらかじめ別個に調製し、使用直前に液と粉末を練和して歯科用接着性組成物とし、接着強度を測定した。その結果、エナメル質に対し18.1MPaの高い接着強度を得た

【0071】実施例2-34

実施例1と同様に表1及び表2に示す組成で歯科用接着性組成物を調製し、接着強度を測定した結果、いずれの組成においても高い接着強度が得られた。

【0072】実施例35

1gのMAC-10と3.0gのF-1から成るベーストと0.3gのFPBNa、3.0gのF-1、2gの3G及び1gのD-2.6 Eから成るベーストをあらかじめ別個に調製し、使用直前に2つのベーストを練和して歯科用接着性組成物とし、接着強度を測定した。その結果、エナメル質に対し18.7MPa、象牙質に対し15.9MPaの高い接着強度を得た。

[0073]実施例36-46

実施例35と同様に表3に示す組成で歯科用接着性組成物を調製し、接着強度を測定した。尚、充填剤は添加量 20 を半分に分けて2つのペーストを調製した。その結果、

いずれの組成においても高い接着強度を示した。 【0074】比較例1

2gの3Gと1gのD-2.6Eから成る液と0.3gのm-C4PBNaと7gのF-1から成る粉末をあらかじめ別個に調製し、使用直前に液と粉末を練和して歯科用接着性組成物とし、接着強度を測定した。その結果、エナメル質に対し0.7MPa、象牙質に対し5.6MPaであった。酸性基含有重合性単量体を添加しなかった例であり、特にエナメル質に対する接着強度が低10下した。

28

【0075】比較例2-3

実施例1と同様に表3に示す組成で歯科用接着性組成物 を調製し、接着強度を測定した結果、充填剤の添加量が 少ないため、組成物の強度が弱く接着強度が低下した。 【0076】比較例4-6

実施例35と同様に表3に示す組成で歯科用接着性組成物を調製し、接着強度を測定した。アリールボレート化合物を添加しなかった例、または添加量が少ない例であり、重合性が悪く接着強度が低下した。

0 [0077]

【表1】

1															ļ		
	截	[4]	酸性基含有蛋合性单量体	単盤体	71)-	アリールボレート化合物	h 化合物						数章	その		踏成	接着強度/MPa
	丟	黑	MAC-10	AMPS	PENA	-CAPBNa B	-C8PBNa	PENA m-CAPBNA m-CSPBNA 4m-CAPBNA 4m-C3PBNA PBBNA m-BuPBNA m-OcPBNA	4er-CBPBNa	PBBNa	n-Bupbna	-OcPBKs	75 F-1	BPO DMPT		I A M質	銀行
9時 1	<u>8</u>	'	'	,	~	,	,	1	1	,	ı	1	70	1	1	18.1	14.1
计有差 2	_	8	i	ı	- 673	ı	ı	1	ł	ı	1	ı	8	i	<u>-</u>	4	14.3
		8	1	1	63	ı	ı	ı	1	ŧ	i	ı	2	1	-	18.8	14.6
支援员 4		ı	ន	ı	ന	ŀ	1	ı	ı	ı	1	ı	8	1		18.9	14.8
安施の 5	1	ı	8	1	623	i	1	ı	1	ı	1	1	2	1	-	18.6	15.3
更施例 6	<u> </u>	ı	83	1	n	1	ı	1	ı	ı	ı	ı	ĸ	1	_	18.8	14.8
判据例 7	<u> </u>	9	2	ı	673	i	1	1	ı	1	ì	ı	8	;	_	18.4	14.6
知識例 8		2	ı	2	6.3	1	1	1	ı	ı	ı	1	8	ı	-	 5.	14.5
大概数 8	<u> </u>	1	8	ı	ı	es	ı	ı	1	ı	1	1	2	ì	-		14.2
東施例10	1	ł	8	ı	ı	1	"	ı	ŀ	t	ı	ı	2	ì	-	3.1	14.6
安施例11	ı	1	30	1	ı	ı	1	673	ı	ı	ı	1	2	1	-	 	15.5
史施例12		ı	8	ı	1	1	ı	673	1	ì	1	1	2	_		2.2	15.7
数据例13	1	1	S	ı	1	1	ı	къ	i	ı	1	ı	2	1	-	 د	15.2
契施例14	1	ı	8	ı	1	ì	ı	91	ł	t	ı	ī	2	i	-	3.4	15.1
契据例15	1	ł	8	ı	1	ı	ŀ	ı	*3	i	ı	ı	2	1	<u> </u>	æ.	15.5
実施例16	1	1	2	1	1	ŀ	1	1	i	တ	1	ı	2	ı	≓ -	18.7	14.6
契施例 17	1	1	8	1	ı	ı	1	1	i	ı	m	ı	2	ŀ	<u> </u>	~. .:	14.1
英語 18	<u> </u>	t	ន	ı	1	ı	ı	ı	ı	1	1	623	2	1	-	18.2	14.4
	4															İ	

五.

40 【表2】

[0078]

3												ĺ						
	整	數性含有	_			14)—/÷#	アリールボレート化合物	C合物				无执册	5 =	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	その番	接着強度	接着強度/MPa
	# 2E	PH2 MAC-10	BPBNa	FPBNa	CIPBK	DPPENa	DMPBNa	BPPBNa	BPBNa FPBNa CIPBK DPPBNa DMPBNa BPPBNa BDPPBNa BPPBB BFPBP	BPPSB B	PPBP	Ξ	P-2 P-3		F-4 B	BPO DMPT	11.60質	象牙質
时报例19	<u>'</u>	30	67	1	,	,	,	١,		۱	,	2	1	,	-	1	17.1	13.9
短桅的20	1	8	1	•	1	ı	ı	ı	1	1	ı	2	1	ı	1	I I	17.4	14.1
拉斯例21	ı	8	1	ı	"	1	ı	ı	ı	1	ı	2	ı	1	1	1	17.8	13.6
和杨州22		38	J	ŀ	ı	673	ł	1	1	ı	1	2	i	ı	1	1	17.9	13.8
数据数23		8	1	ı	ı	ı	•	ı	1	ł	ı	2	ı	ı	1	1	17.6	14.4
對新例24	1	8	ı	ı	ı	i	1	m	ŧ	ı	1	2	ı	ı	ī	! [17.8	14.3
政権例25	1	200	ı	ı	1	1	1	.1	က	1	ŧ	2	1	ı	_	i i	17.4	14.6
超影 26	١	8	t	ı	1	ı	1	i	ı	တ	1	2	1	ı	ī	ı	17.9	14.5
赵施例27	J	8	ı	ı	ı	ı	i	ı	ı	1	m	2	1	ı	1	1	17.5	14.2
赵施例28		200	١	~	ı	ı	1	ı	ı	1	ı	1	S	F	1	1	18.5	15.6
概念29	ຂ	ı	1	۳,	1	ı	1	ı	ı	ı	ı	.1_	2	ı	1	ı	18.4	14.9
超過20	ı	200	ı	•~	ŧ	1	ı	ı	ı	ı	1	ı	2	ı	1	l I	18.1	15.4
赵毛例31	1	200	ı	"	1	ı	ı	1	1	i	1	1	2	j	_	_	9.81	15.8
越橋到32		200	ı	**	ı	ı	ı	1	1	ı	1	1	ı	22	<u> </u>	1	18.0	15.2
经数33 3	1	z	1	~	ŀ	ı	ı	ι	i	ı	ı	ı	ı	2	-	1	17.9	14.5
机构34	ı	30	ı	m	ı	1	1	ı	ı	ı	ı	1	1	ı	2	l i	18.3	15.7
								-							1			1

40 【表3】

[0079]

表3

	酸性基	含有 生単量体	アリー	ルポレ	ノート化会	神		充块	M		f	重合性	量体	₹0,	他	接着強度	MPa
		IAC-10	FPBNa	PBNa	e-C4PBNa	4m-C4PBNa	F-1	F-2	F-3	F-4	36	D-2.6E	bisGXA	BPO	DNPT	计外質	象牙質
実施例35	_	10	3	_	_	_	80	_	_	_ !	20	10	_	-	_	18.7	15.9
実施例36	l –	10	-	3	_	-	60	_	_	_	20	10	_	-	_	18.4	15.1
実施例37	-	LO	l –	_	3	_	70	-	-	_	10	10	-	_	_	18.8	15.6
実施例38	10	_	-	_	3	_	60	_	-	-	20	10	-	-	_	18.4	15.4
実施例39	l –	10	l –	-	3	_	60	_	_	-	20	10	-	-	_	17.9	14.8
実施例40	l –	10	-		3	-	60	-	_	-	20	10	-	1	1	18.2	15.0
実施例41	l –	10	-	-	3	-	-	60	-	-	20	10	-	 -	-	18.5	15.3
実施例42	-	10	-	-	3	_	-	_	60	-	20	10	-	-	-	18.0	14.9
実施例43	-	10	-	_	3	_	-	_	_	60	20	10	-	-	_	18.6	15.4
実施例44	-	10		_	3		60	_	_	-	20	-	10	-	_	18.6	15.2
実施例45	-	10	-	-	3	_	40	_	-	_	30	20	_	¶ –	-	17.8	14.6
実施例48	-	10	-	_	-	3	60	-	-	-	20	10	-	-	-	18.4	14.9
比较例 1	-	_	_	_	3	_	70	_	_		20	10	_	_	_	0.7	5.6
比較例 2	_	90	l –	_	3	_	10	_	-	_	i –	_	_	I –	_	6.6	5.1
比較例 3	- :	L00	-	_	3	_	 –	_	_	-	-	_	_	-	-	5.9	5.0
比较例 4	_	30	-	-	-	_	70	-	_	_	-	-	_	1	1	2.9	3.1
比较例 5	-	10	-	_	-		60	_	_	_	20	10	-	1	1	4.6	4.1
比較例 8	-	10	-	_	0.001	-	60	-	-	_	20	10	-	-	-	4.8	4.9

【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載 【部門区分】第3部門第2区分 【発行日】平成14年9月11日(2002. 9.11)

【公開番号】特開平9-309811

【公開日】平成9年12月2日(1997.12.2)

【年通号数】公開特許公報9-3099

【出願番号】特願平8-127446

【国際特許分類第7版】

A61K 6/00

C093 4/00 JBG

[FI]

A61K 6/00 A

C09J 4/00 JBG

【手続補正書】

【提出日】平成14年6月27日(2002.6.27)

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0006

【補正方法】変更

【補正内容】

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記技術 課題を克服すべく鋭意研究を重ねた結果、酸性基含<u>有重</u> 合性単量体、アリールボレート化合物及び充填剤を組合 せることにより、酸性条件下においても重合性が高く歯 質との接着性に優れることを見いだした。 【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0067

【補正方法】変更

【補正内容】

 $\{0067\}$ F-3:フルオロアルミノシリケートガラス $\{1,0,0,0,0\}$ $\{1,0,0,0\}$ $\{1,0\}$ $\{1,0\}$

F-4:F-2をbis-GMA60重量部と3G40 重量部の溶液に分散させ、触媒にアゾビスイソブチロニトリルを用いて加熱重合により硬化物を得、次いでこの 硬化物を粉砕して得た無機有機複合充填材。